

(12) NACH DEM VEREINBAR ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
19. Dezember 2002 (19.12.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
WO 02/100452 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: A61L 27/04,  
27/58

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/06375

(22) Internationales Anmeldedatum:  
11. Juni 2002 (11.06.2002)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
101 28 100.5 11. Juni 2001 (11.06.2001) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): MEDIZINISCHE HOCHSCHULE HANNOVER [DE/DE]; Carl-Neuberg-Str. 1, 30625 Hannover (DE). UNIVERSITÄT HANNOVER [DE/DE]; Welfengarten 1, 30167 Hannover (DE). TIERÄRZTLICHE HOCHSCHULE HANNOVER [DE/DE]; Bünteweg 2, 30559 Hannover (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): MEYER-LINDENBERG, Andrea [DE/DE]; Sehnder Str. 27, 31275 Lehrte (DE). WINDHAGEN, Henning [DE/DE]; Arnswaldstr. 23, 30151 Hannover (DE). WITTE, Frank [DE/DE]; Widemannstr. 17, 30625 Hannover (DE). NIEMEYER, Matthias [DE/DE]; Hertzstr. 12, 30163 Hannover (DE). KAESE, Volker [DE/DE]; Drotestr. 23, 30161 Hannover (DE).

(74) Anwälte: LICHTI, Heiner usw.; Postfach 41 07 60, 76207 Karlsruhe (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,

CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Erklärungen gemäß Regel 4.17:

- hinsichtlich der Identität des Erfinders (Regel 4.17 Ziffer i) für alle Bestimmungsstaaten
- hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii) für die folgenden Bestimmungsstaaten AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG)
- Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: MEDICAL IMPLANT FOR THE HUMAN OR ANIMAL BODY

(54) Bezeichnung: MEDIZINISCHES IMPLANTAT FÜR DEN MENSCHLICHEN ODER TIERISCHEN KÖRPER

(57) Abstract: The invention relates to a medical implant for the human and animal body, consisting at least partly of a magnesium alloy. According to the invention, the magnesium alloy contains fractions of rare earth elements and lithium, as well as optionally yttrium and aluminium. Preferably, the magnesium alloy contains lithium in a proportion of 0.01 to 7 % by mass, aluminium in a proportion of 0.01 to 16 % by mass, optionally yttrium in a proportion of 0.01 to 7 % by mass and rare earth elements in a proportion of 0.01 to 8 % by mass.

(57) Zusammenfassung: Ein medizinisches Implantat für den menschlichen und tierischen Körper besteht zumindest teilweise aus einer Magnesiumlegierung. Dabei ist vorgesehen, daß die Magnesiumlegierung Anteile von Seltenerdmetallen und Lithium sowie gegebenenfalls von Yttrium und Aluminium enthält. Vorzugsweise enthält die Magnesiumlegierung Lithium in einem Anteil von 0,01 bis 7 mas%, Aluminium in einem Anteil von 0,01 bis 16 mas%, gegebenenfalls Yttrium in einem Anteil von 0,01 bis 7 mas% und Seltenerdmetalle in einem Anteil von 0,01 bis 8 mas%.

WO 02/100452 A1



*Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen  
Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on  
Codes and Abbreviations") am Anfang der regulären Ausgabe  
der PCT-Gazette verwiesen.*

### Medizinisches Implantat für den menschlichen oder tierischen Körper

Die Erfindung betrifft ein medizinisches Implantat für den menschlichen oder tierischen Körper, das zumindest teilweise aus einer Magnesiumlegierung besteht.

5

Medizinische Implantate der genannten Art sind in verschiedenen Formen bekannt. Es kann sich dabei um Befestigungselemente für einen Knochen, beispielsweise Platten, Schrauben oder Nägel, um chirurgisches Nahtmaterial, um chirurgische Netze oder Folien oder auch um Prothesen oder Prothesenteile handeln. Üblicherweise bestehen zur Zeit verwendete Implantate aus korrosionsbeständigem Material wie Edelstahl oder Titan. Damit ist jedoch der Nachteil verbunden, daß die Implantate im Körper nicht degradiert werden und deshalb operativ entfernt werden müssen, wenn sie aus medizinischen Gründen nicht mehr notwendig sind, da es ansonsten zu Gegenreaktionen des Körpers kommen kann. Alternativ sind auch degradierbare Implantate aus Polymeren bekannt. Sie besitzen jedoch eine relativ geringe Festigkeit und

10

15

20

Duktilität.

Bereits seit Beginn des 20. Jahrhunderts ist es bekannt, daß Implantate aus Magnesium oder Magnesiumlegierungen ge-

wisse Vorteile mit sich bringen, da Magnesium leicht degradierbar ist. In dem Aufsatz "Magnesium Screw and Nail Transfixion in Fractures" von Earl D. McBride aus "Southern Medical Journal, 1938, Vol. 31, Nr. 5, S. 508 ff. ist die

5 Verwendung von Schrauben, Bolzen und Dübeln aus Magnesium bzw. Magnesiumlegierungen beschrieben. In der DE 197 31 021 A1 wird diese Idee wieder aufgegriffen, ohne jedoch auf die bekannten degradierbaren Implantate aus Magnesium oder Magnesiumlegierungen einzugehen. Die im Zusammenhang mit der

10 Knochenchirurgie beschriebenen Magnesiumlegierungen weisen jedoch den Nachteil auf, daß sie eine relativ große Gasmenge pro Zeiteinheit, insbesondere an Wasserstoff produzieren. Dadurch besteht die Gefahr, daß in dem mit einem entsprechenden Implantat versehenen Körper Gaskavernen entstehen, die für den Heilungsprozeß hinderlich sind, da sie

15 insbesondere das Gewebe und die Gewebeschichten voneinander trennen. Darüber hinaus zeigen die bekannten Magnesiumlegierungen einen ungleichförmigen Korrosionsangriff, der einen zuverlässigen Halt während des notwendigen Heilungs-

20 zeitraums nicht gewährleistet.

Auch chirurgisches Nahtmaterial aus Magnesium oder Magnesiumlegierungen ist seit langem bekannt, wie sich beispielsweise aus DE-PS 630 061, DE-PS 676 059, DE-PS 665 836 und

25 DE-PS 688 616 ergibt. Mit einem derartigen Nahtmaterial sind ebenfalls die oben genannten Nachteile hinsichtlich der Gasentwicklung und des ungleichmäßigen Korrosionsangriff gegeben.

30 Es ist ferner bekannt, Magnesium oder eine Magnesiumlegierung auf Implantate insbesondere aus Edelstahl aufzudampfen, da diese Stoffe zu einer rascheren Wiederherstellung des Knochens beitragen. Auch aus entsprechendem Material bestehende Prothesen oder Prothesenteile wurden bereits

35 verwendet. Um das Knochenwachstum zu fördern, können den

Legierungen Calcium und Cadmium zugeschlagen sein. Neben den bereits oben genannten Nachteilen ist insbesondere die Verwendung von Cadmium (Cd) problematisch, da es sich hierbei um ein toxisches Metall handelt, das nicht in den Körper gelangen sollte.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein medizinisches Implantat für den menschlichen oder tierischen Körper vorzusehen, das die vorgenannten Nachteile vermeidet und mit keinen oder nur geringen Nebenwirkungen im Körper degradierbar ist.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß bei einem medizinischen Implantat der genannten Art dadurch gelöst, daß die Magnesiumlegierung Anteile von Seltenerdmetallen und von Lithium enthält. Der in der Magnesiumlegierung enthaltene Seltenerdmetallanteil fängt den bei der Korrosion des Magnesiums entstehenden Wasserstoff ab. Durch die Beimischung der Seltenerdmetalle zur Magnesiumlegierung wird eine Kornfeinung erreicht, wodurch sich ein langsamer, kontinuierlicher und gut vorhersehbarer Korrosionsverlauf des entsprechenden Implantates im Körper einstellt. Auf diese Weise sind eine übermäßige Gasentwicklung und die Gefahr der Bildung von Gaskavernen bei der Degradierung des Implantates zuverlässig vermieden. Durch die lithiumabhängige Deckschichtkomponentenvermehrung wird ein sehr guter Korrosionsschutz der Magnesiumlegierung erreicht.

Das Zulegieren von Seltenerdmetallen zu Magnesiumbasislegierungen verbessert darüber hinaus deren mechanische Materialeigenschaften. Die erfindungsgemäße degradierbare Legierung zeichnet sich durch eine erhöhte Duktilität und eine gesteigerte Festigkeit bei gleichzeitig gutem Korrosionswiderstand im Vergleich zu den bekannten degradierbaren Magnesiumlegierungen für Implantate aus.

Erfindungsgemäß finden als Seltenerdmetalle vorzugsweise Cer und/oder Neodym und/oder Praseodym oder ein anderes Element der Ordnungszeichen 57 bis 71 des Periodensystems Verwendung. Dabei dürfte Cer zu bevorzugen sein, da es in natürlicher Weise im Körper und insbesondere im Knochen vorkommt.

In bevorzugter Ausgestaltung der Erfindung ist vorgesehen, daß die Magnesiumlegierung enthält:

Lithium in einem Anteil von zumindest 0,01 mas% und bis zu 7 mas%,

Aluminium in einem Anteil von zumindest 0,01 mas% und bis zu 16 mas%,

gegebenenfalls Yttrium in einem Anteil von zumindest 0,01 mas% bis zu 7 mas% sowie

Seltenerdmetalle in einem Anteil von zumindest 0,01 mas% und bis zu 8 mas%.

Vorzugsweise ist die Magnesiumlegierung gemäß der Formel  $MgLi_4Al_4SE_2$  mas% (= 4 mas% Li + 4 mas% Al + 2 mas% SE + Rest Basiselement Mg) zusammengesetzt, wobei SE ein Seltenerdmetall ist. Alternativ kann die Magnesiumlegierung auch gemäß der Formel  $MgY_4SE_3Li_{2,4}$  mas% zusammengesetzt sein, wobei SE ebenfalls ein Seltenerdmetall ist. Das Seltenerdmetall, beispielsweise Cer, verbessert die mechanischen und korrosiven Eigenschaften, indem der Wasserstoff abgebunden wird und vermehrt Deckschichtkomponenten entstehen.

Die Magnesiumlegierung kann schmelzmetallurgisch, pulvermetallurgisch oder durch mechanisches Legieren zu einem Imp-

lantat ausgebildet werden oder durch Metallspritz-/Sinter-  
tertechniken auf vorgefertigte Implantate appliziert wer-  
den. Die Werkstoffe können im guß- oder thermomechanisch  
behandelten Zustand als Implantat verwendet werden. Eine  
5 Erhöhung der mechanischen und/oder korrosiven Gebrauchsei-  
genschaften tritt durch ein sequentielles Strangpressen,  
Homogenisieren und Auslagern auf. Die Implantate können  
darüber hinaus durch spanende oder formgebende Bearbeitung  
wie beispielsweise durch Drehen, Schmieden oder Stanzen  
10 hergestellt werden.

Die Erfindung nutzt die Seltenerdmetalle, die als Gruppe  
stark ähnelnde mechanische und korrosive Eigenschaften auf-  
weisen und in die Legierung übertragen. Hier werden exem-  
15 plarisch die Legierungskomponenten Cer, das als Repräsen-  
tant der Cer-basierten Mischmetalle ist, und Yttrium ver-  
wendet, da diese in der Gegenwart die höchste wirtschaftli-  
che Verfügbarkeit aufweisen. Jedes andere Seltenerden-  
Element reagiert jedoch vergleichbar. Die Seltenerden bil-  
20 den bei Korrosion Hydroxide, exemplarisch  $\text{Ce}(\text{OH})_3$ , Alumi-  
nium bildet Spinelle wie  $\text{MgAl}_2\text{O}_4$ , Magnesium bildet eine  $\text{MgO}$   
und  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ -Deckschicht aus. Durch den Zuschlag von Lithium  
werden diese Deckschichtkomponenten im angehobenen pH der  
Doppelschicht thermodynamisch stabiler und es werden weite-  
25 re Deckschichtkomponenten wie z.B.  $\text{Al}(\text{OH})_3$  oder  $\text{CeAlO}_3$   
thermodynamisch erst möglich und stabil. Eine Anreicherung  
der Deckschicht durch mehr Komponenten führt zu einer Ver-  
dichtung, die zum einen die zugeigenspannungsbehaftete  
 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ -Deckschicht entspannt und durch die Verdichtung das  
30 Diffundieren von Mg reduziert. Durch weniger Mg in der Dop-  
pelschicht korrodiert das Implantat weniger, es entsteht  
weniger Wasserstoff. Durch weniger Wasserstoff wird das  
Implantat körperverträglicher und der pH-Wert bleibt auf  
höherem Niveau. So bleiben die z.T. pH-abhängigen Deck-

schichtkomponenten intakt und reduzieren die Korrosionsrate.

Die erfindungsgemäße Magnesiumlegierung kann in Form von  
5 chirurgischen Befestigungsdrähten unterschiedlicher Dicke,  
die auch aus Einzeldrähten geflochten sein können, von  
Schrauben insbesondere für die Hand- und Fußchirurgie sowie  
in der traumatologischen und orthopädischen Knochen- und  
Gelenkchirurgie insbesondere als Interferenzschrauben  
10 (Kreuzbandchirurgie) sowie als Naht- und Ankersystem zur  
Fixierung von Muskeln, Sehnen, Menisken, Gelenklippen (z.B.  
Acetabulum, Glenoid), Fascien, Periost und Knochen verwen-  
det werden. Desweiteren kann die Magnesiumlegierung für  
Platten, Stifte, Knöpfe oder Cerclagen Verwendung finden.

15 In einer weiteren Anwendungsmöglichkeit können aus der er-  
findungsgemäßen Magnesiumlegierung Wund- oder Bruchnetze  
oder Wund- oder Bruchfolien hergestellt werden. Die Her-  
stellung kann durch gegenseitiges Verbinden dünner Drähte  
20 oder durch Ausstanzen dünner Bleche erfolgen.

Darüber hinaus kann chirurgisches Nahtmaterial, insbesonde-  
re Wundklammern beispielsweise für Klammernahtgeräte, aus  
der Magnesiumlegierung bestehen.

25 Implantate mit einer Implantatbeschichtung mit der erfin-  
dungsgemäßen Magnesiumlegierung können insbesondere für  
Implantate mit Knochenkontakt Verwendung finden. Für die  
Aufbringung der Beschichtung können an sich bekannte Ver-  
fahren, z.B. thermisches Spritzen (Lichtbogen und Plasma),  
30 PVD (= physical vapor deposition), CVD (= chemical vapor  
deposition) oder Co-Strangpressen Anwendung finden.



Um die Verträglichkeit für den menschlichen oder tierischen Körper zu erhöhen, enthält die erfindungsgemäße Magnesiumlegierung kein Cadmium, d.h. sie ist cadmiumfrei.

- 5 Wenn die erfindungsgemäße Magnesiumlegierung für Prothesen oder Prothesenteile verwendet wird, ist der Vorteil gegeben, daß die Implantate nach dem Anwachsen des Knochens und dem dadurch gegebenen Erreichen der Sekundärstabilität re-  
sorbiert werden können, so daß der natürliche Kraftfluß in-  
10 nerhalb des Knochens nicht behindert wird.

Im folgenden erfolgt eine Beschreibung der Wirkungen der einzelnen Legierungskomponenten für die Legierungen vom Typ MgYSE und vom Typ MgLiAlSE, wobei SE, Seltenerden von Ce  
15 dominiert werden, so dass die Diskussion bzgl. SE an Hand von Ce exemplarisch geführt wird.

**Al, Aluminium:** Al-Zuschläge wirken sowohl gegen Korrosion in Freibewitterung als auch in Elektrolyten. Bei atmosphä-  
20 rischer Komplexbelastung weist Al-legiertes Mg im Vergleich zu Mg-Mn oder Mg-Fe geringere Deckschichtstärken auf. Geringere Oxidationsraten können mit vergleichsweise dichteren Deckschichten und somit einem gesteigertem Korrosionswiderstand einhergehen. Aufgrund der hohen Löslichkeit von  
25 11,8 at% lässt sich das Gefüge über die Erstarrungsgeschwindigkeit stark modifizieren. Durch hohe Abkühlraten werden homogene Gefüge mit erhöhtem Korrosionswiderstand durch reduzierte Seigerung, Kornfeinung und weniger Lokalelemente erzeugt, bei niedrigen Abkühlungsraten entsteht  
30 ein heterogenes, gröber ausscheidungsdurchsetztes Gefüge. Im Allgemeinen sind jedoch heterogene Gefüge und somit Mikrolokalelemente zu vermeiden. In  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ -gesättigter 3 % NaCl-Lösung werden auf  $\text{MgAl}_{3,5}$  mas% bzw.  $\text{MgAl}_{10}$  mas% neben  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $3\text{Mg}(\text{CO})_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  auch  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{O}^{2-}$  und

OH<sup>-</sup> auch Al<sup>3+</sup>-Ionen detektiert, wobei die Al<sup>3+</sup>-Ionen-Konzentration mit der Korrosionszeit ansteigt. Al<sup>3+</sup>-Ionen verstärken die Deckschichtbildung nicht nur über Bildung des Spinells MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> Magnesiumaluminat, sondern auch weil  
5 das dreiwertige Kation die o.g. Anionen zwecks Ladungsausgleich in der Deckschicht bindet. Dabei fungieren die Al-reichen Ausscheidungen aufgrund ihres höheren Korrosionswiderstandes als Korrosionsbarrieren, weil die aluminiumreichen Oberflächenbereiche Mischoxide spenden. Eine  
10 MgAl<sub>9</sub>Zn<sub>1</sub> (AZ91) weist in 5 % NaCl-Lösung im Gusszustand einen um Faktor 3 geringeren Korrosionswiderstand als das homogenisierte, gleichmäßig angereicherte Gefüge auf. Durch Auslagern werden eutektische Mg-Al-Ausscheidungen gebildet und der Korrosionswiderstand verdoppelt. Mit steigendem Al-  
15 Gehalt nimmt die Deckschichtstärke ab, da durch die Anreicherung mit Al-Kationen die Mg-Auflösung, mit der die deckschichtbildende Mg(OH)<sub>2</sub>-Bildung einhergeht, reduziert wird. Es ist davon auszugehen, dass sich ab 4 mas% Al die Struktur und Stabilität des korrosionsschützenden Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> nicht  
20 mehr ändert, dieses wird in MgO als MgO·Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> integriert. MgO·Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ist jedoch nicht dem stöchiometrisch identischen MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> gleichzusetzen: MgO·Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Elementarzelle: (B1·(D5<sub>1</sub>, D5<sub>6</sub>, H1<sub>1</sub>)) ≠ MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>-Elementarzelle (H1<sub>1</sub>). Mit steigendem Al-Gehalt der Mg-Legierung nimmt der Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Anteil in der  
25 Deckschicht und somit der Korrosionswiderstand zu. Durch Al-Zuschläge wird die intermetallische Korrosion reduziert. Die korrosionsfördernde Affinität von Al zu Fe, die den Fe-Grenzwert absenkt und zur Bildung von kathodischem Fe<sub>3</sub>Al mit  $E_{5-NaCl}^0 = -0,498$  mV führt, kann durch Mn-Zuschläge, unabhängig von Sand- oder Druckguss kompensiert werden. Hohe  
30 Al-Gehalte bewirken eine Verschiebung der Maximalgrenzwerte für AZ91 (MgAl<sub>9</sub>Zn<sub>1</sub>) aus Druckguss für Fe auf 50 ppm, Ni auf 15 ppm und Cu auf 300 ppm. Allgemein kann die wichtigste

Legierungskomponente des Magnesiums als korrosionsschützend in Gehalten von 1...9 mas% angesehen werden.

**Li, Lithium:** Die Entwicklung des Systems Mg-Li reicht bis  
5 1910 zurück. In der zweiten Periode der Magnesiumentwick-  
lung werden hochlithiumhaltige MgLi14 mas%-Basissysteme  
(MgLi38 at%) genutzt. Diese zeichnen sich durch eine Dichte  
von 1,4 g/cm<sup>3</sup> und aufgrund der bei 30 at% kubisch raumzent-  
rierten Gefügestruktur durch ein hohes Umformvermögen aus,  
10 was zur Herstellung von Blechen z.B. der Legierung  
MgLi12Al1 mas% (LA141) führt. Dieser superleichte Werkstoff  
wird nicht ungeschützt eingesetzt und das Korrosionsverhal-  
ten ist aufgrund der Legierungskomponente Li chemisch und  
elektrochemisch unbefriedigend und wird insgesamt als  
15 schlecht bewertet wird. Proben dieses Werkstoffes LAE141  
laufen im Gusszustand bereits nach kurzer Zeit von vier Wo-  
chen dunkel an und zeigen nach rund einem halben Jahr das  
erste Chipping-Off (Abplatzen von plattenförmigen Segmenten  
des Volumens). Jedoch verringern Li-Zuschläge bis 10 mas%  
20 den Korrosionsangriff in 5 % NaCl-Lösung. In kochendem Was-  
ser oder in Wasserdampf ist der Korrosionswiderstand umge-  
kehrt proportional zum Li-Gehalt. Die Luftfeuchtigkeit  
spielt eine wesentliche Rolle bei der Korrosion von  
MgLi14 mas%, deren Korrosionswiderstand sich aber hier  
25 durch 1 mas% Al steigern lässt. Für Freibewitterung in ur-  
banem, kontinentalem Seeklima weist MgLi40Al3Zn0,3 at%,  
homogenisiert mit (400°C/30min/Öl), dem geringen Korrosi-  
onsangriff auf, der einer AM20 recht nahe kommt: Die Riefen  
der spanenden Bearbeitung sind nach drei Monaten noch  
30 sichtbar, die Oberfläche glänzt schwach und schwarz. Nach  
12 Monaten ist die Oberfläche der homogenisierten  
MgLi40Al3Zn0,3 at% zerrüttet. Für Li- und höher Al-haltige  
Mg-Werkstoffe ist die um 700 mV edlere AlLi-Phase korrosi-  
onskritisch, deren Volumenanteil durch das Homogenisieren

reduziert wird. In synthetischem Meerwasser zeigt MgLi40Ca0,8 im Gusszustand die geringsten elektrochemischen Korrosionsraten. Chemisch und elektrochemisch alkalisieren- des Li verschiebt den pH-Wert in der Doppelschicht in den  
5 Stabilitätsbereich von  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  auf  $\text{pH} > 11,5$ . Die  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ - Deckschicht wird in Demonstratorsystemen auf MgLi40 at%- Basis um die Legierungskomponenten Al, Zn oder Ca erwei- tert. Neben der grundsätzlichen Steigerung des Korrosions- widerstandes durch Mischoxide können Systeme  
10 MgLi40Al3Zn1 at% oder MgLi40Ca0,1 at% in 0,01 M  $\text{H}_2\text{SO}_4$ - Lösung bzw. MgLi40Al3Zn1 at% in  $\text{CO}_2$ -begastem Leitungswasser einen gegenüber AZ91 (MgAl9Zn1) gesteigerten Korrosionswi- derstand aufweisen.

15 Die Legierungskomponente Li gilt als duktilitätssteigernd und korrosionsbeschleunigend. Insbesondere mit der Legie- rungskomponente Al im Zusammenspiel sind Systeme Mg-Li-Al durch die Bildung der stark korrosionsfördernden AlLi-Phase ungeschützt technisch nicht einsetzbar, ihre Verwendung  
20 bleibt auf Grund des aufwendigen Korrosionsschutzes auf mi- litärische Bereich beschränkt.

**Seltenerden, SE, hier exemplarisch Ce:** Die Lanthanoide wer- den als Seltenerden, Seltenerdmetalle oder Mischmetalle be-  
25 zeichnet. Die Seltenerden umfassen die Elemente der PSE- Ordnungszahlen 57...71 sowie Sc und Y, welche jedoch aus legierungstechnischer Sicht eine andere Stellung einnehmen und daher in ASTM-Nomenklatur und Diskussion unterschieden werden. Die Oxide werden Seltenerden oder Seltene Erden  
30 (SE, engl. RE bzw. HRE) genannt. Die Gruppenzusammenfassung erfolgt wegen stark ähnlicher chemischer und metallurgi- scher Eigenschaften, die in ähnlicher Weise auf Legierungen übertragen werden. Die freien Korrosionspotentiale der Sel-

tenerden liegen in der Nähe von Mg, so dass ein Legieren von Mg nicht von vornherein als kritisch zu bewerten wäre. Cer-Zuschläge verringern jedoch die Korrosionsbeständigkeit. Für Mg-Al-Systeme erhöhen Ce-Zuschläge, die auf der Masseloberfläche als hellblauer bis violetter Glanz sichtbar sind, die Korrosionsbeständigkeit, unabhängig davon, ob Ce in einer Al-Ce-Ausscheidung, vgl. Al, oder homogenisiert (410°C/16h/Wasser) angeboten wird. Die dreilagige Deckschichttopographie des Systems Mg-Al wird durch Ce-Zuschlag Al-reicher und dehydriert, wodurch der Widerstand gegen den Durchtritt von Kationen steigt. Der Minimalgrenzwert für einen korrosionsschützenden Al-Gehalt wird durch Seltenerden, hier Ce abgesenkt. Ce ist die dominierende Komponente der Ce-basierten RE: 50 mas% Ce, 25 mas% La, 20 mas% Nd und 3 mas% Pr. Für Mg-Legierungen, die in  $Mg(OH)_2$ -gesättigter 5 % NaCl-Lösung korrodieren, wird der Korrosionsangriff insbesondere durch Nd abgesenkt. Nd zählt zur Gruppe der HRE, der Seltenerden mit höherer relativer Atommasse. Eine Mg-Y-Nd-Zr-Legierung hat dieselbe Korrosionsrate wie die technische Referenzlegierung MgAl9Zn1 (AZ91), weist jedoch eine geringere Lochtiefe auf. Dieses Phänomen wird mit einer SE-angereicherten  $Mg(OH)_2$ -Deckschicht erklärt. Auch Mg-Gd-Y-Zr zeigt einen guten Korrosionswiderstand. Y und Nd werden zum korrosionsschützenden Legieren empfohlen:

MgDy10Nd3Zr0,4 mas% hat einer MgAl9Zn1 (AZ91D) vergleichbare Korrosionseigenschaften.

**Y, Yttrium:** Als Seltenerde weist Y ähnliche Korrosionseigenschaften wie SE auf: Bei einer maximalen Mischkristalllöslichkeit von 12,5 mas% für Y in Mg wird aber durch das Zulegieren von steigenden Y-Gehalten zu  $MgZn_2$  die Korrosionsrate in Flusswasser bis  $Y < 4$  mas% auf ein Plateau doppelt so hoch wie  $MgZn_2$  angehoben, anschließend nimmt die Korrosionsrate stetig zu, für  $MgZn_2Y_{12}$  ist die Korrosions-

rate um Faktor 9 größer. Dies wird auf die steigende Durchsetzung des Mg-Zn-MK mit  $Mg_xY_z$ -Phasen zurückgeführt.

### Kombination der Legierungssysteme

5

Die Übertragung des korrosionsschützenden Einflusses von Lithium in eine technische Legierung ist nicht nur unter korrosionsspezifischen Gesichtspunkten interessant. Der seigerungshemmende, korrosionswiderstands- und duktilitätssteigernde Li-Einfluss wird auf Mg-Al-SE-Systeme (AE) übertragen, da Aluminium zu Seltenen Erden eine höhere Affinität als zu Lithium aufweist. In anderen Fällen ist durch den Zuschlag von Li zu Mg-Al-Systemen die Bildung einer korrosionssteigernden AlLi-Phase zu erwarten. Diese würde nicht nur durch ihren kathodischen Charakter, sondern auch durch den Entzug von Al aus dem Mischkristall den Korrosionswiderstand senken. Andererseits kann Li nicht nur die natürliche Deckschicht  $Mg(OH)_2$ , sondern auch  $SE(OH)_3$  und  $SEAlO_3$  als weitere Deckschichtkomponenten durch die Dynamische Alkalisierung stabilisieren.

Die folgenden Ausführungen betreffen AE-Systeme mit gestuften Li-Gehalten: AE42, LAE242, LAE342, LAE442 und LAE542, wobei 12 at% Li aufgerundet 4 mas% entsprechen. Die Werkstoffe LAE452 und LAE472 werden auf Basis von Versuchen zum korrosionsschützenden Legieren 4 mas% Li und auf Basis der Kenntnisse von AM- und AZ-Systemen zur Gefügeausbildung in Abhängigkeit des Al-Gehaltes 7 mas% Al verwenden, wobei der Grenzwert für Al unter Berücksichtigung der Kornfeinung durch SE höher als die allgemein anzunehmenden 5 mas% liegt. Ein Maximierung des Al-Gehalts ist jedoch unter dem Aspekt der Deckschichtverdichtung mit Magnesiumaluminat anzustreben.

Mit Zunahme der Li-Komponente steigt die elektrochemische Korrosionsrate des AE-Systems bei gleichbleibendem Al-Gehalt von 4 mas% initial leicht an. Die makroskopischen Befunde der Korrosionsproben nach 200 h in synthetischem Meerwasser zeigen jedoch, dass die erhöhten Korrosionsraten von LAE542 und LAE452 durch einen erhöhten Angriff im Nahbereich der neutralen Faser des Gussbolzens und somit durch Entmischungen zu begründen sind.

Der metallische Glanz kann darauf zurückgeführt werden, dass gegenüber der Li-freien Variante, die als Deckschichtkomponenten  $Mg(OH)_2$ ,  $MgAl_2O_4$ ,  $Al(OH)_3$  (letzteres nur bei mittleren pH-Werten) und  $Ce(OH)_3$  aufweisen, als weitere  $CeAlO_3$  durch die von der Li-Konzentration abhängige pH-Wertanhebung stabilisiert wird. Durch den angehobenen pH-Wert wird das  $Al(OH)_3$  instabil, dies ist aber erwünscht, da das gesamte Aluminium in Aluminate übergeht. Durch die Steigerung des Al-Gehalts von 4 mas% über 5 mas% auf 7 mas% wird zum einen die Ausscheidungsdurchsetzung erwartungsgemäß drastisch erhöht sowie die Art der Ausscheidungen verändert. Zum anderen wird eine deutliche Verringerung der elektrochemischen Korrosionsrate erzielt. Das hochlegierte LAE472-System ergibt das korrosionsstabilste System.

Die thermomechanische Modifikation der LAE472 erfolgt aufeinander aufbauend als Gießen, Homogenisieren, Strangpressen und Auslagern. Im Gusszustand ist der Mg-Li-MK von großflächigen Kolonien der  $Al_{11}Ce_3$ -Phase durchsetzt. Das Homogenisieren soll nicht nur Ausscheidungen und Eigenspannungen durch das Kokillengießen reduzieren, sondern darüber hinaus definierte Homogenisierungs- und Auslagerungszustände einstellen. Das Homogenisieren wird für die Modellwerkstoffe mit (350 °C/4 h/Öl) durchgeführt, wobei die Halbzeuge in eine Wärmebehandlungsfolie eingeschlagen werden, die die Verdampfung reduziert, um das Ausdiffundieren von Li-

thium zu vermindern. Aufgrund der starken Ausscheidungs-  
durchsetzung kann das Gefüge einer LAE472 nicht vollkommen  
wie einer LAE442 homogenisiert und somit von Mikrolokal-  
elementen bereinigt werden. Durch die Wärmebehandlung wird  
5 jedoch nicht ein Großteil der Ausscheidungen in die Matrix  
aufgesogen, sondern durch Koagulation eine deutliche Ver-  
größerung und verstärkte Ausscheidungsdurchsetzung des Ge-  
füges eingestellt. Entsprechend den Prinzipien des korrosi-  
onsschützenden Legierens sinkt somit der Korrosionswider-  
10 stand der homogenisierten LAE472 vs. LAE442 im Gusszustand.

Die thermomechanische Behandlung besteht aus zwei Schrit-  
ten: einer halbstündige Vorwärmung bei 350°C und anschlie-  
ßendem Voll-Vorwärts-Fließpressen bei 300°C.

15 Durch das Strangpressen kommt es im Gefüge zu erneuten Aus-  
scheidungen, die wiederum die mechanischen Eigenschaften  
und den Korrosionswiderstand beeinflussen. Durch ein erneu-  
tes Auslagern (180 °C/16 h/Öl) wird die Ausscheidungen  
gleichmäßig verteilt. Der Ausscheidungsanteil der globula-  
20 ren  $\text{Al}_2\text{Ce}$ - und lamellaren  $\text{Al}_4\text{Ce}$ -Phasen bleibt unverändert,  
das Korn wird jedoch feiner. Die Korrosionsrate der LAE472  
ist im Gusszustand mit 0,04 mm/a in diesem Proben-Durchgang  
maximal, jedoch deutlich unter der Größenordnung des Aus-  
gangswerkstoffes  $\text{MgAl}_4\text{SE}_2$  mas% mit 0,2 mm/a. Die Korrosi-  
25 onsraten der wärmebehandelten Werkstoffe weisen auf ein  
weiteres Modell des korrosionsschützenden Legierens hin:  
Nicht die falsch homogenisierte und somit nicht lokalele-  
mentbefreite LAE72 weist die niedrigste Korrosionsrate auf,  
sondern die stranggepresste und durch Auslagerung mit fei-  
30 nen Lokalkathoden durchsetzte LAE472 mit 0,025 mm/a. Die  
definierte Durchsetzung der Matrix mit edleren Phasen, so-  
genannten lokalen Kathoden, einem weiteren Prinzip des kor-



rosionsschützenden Legierens, führt zu einer Steigerung des Korrosionswiderstandes gegenüber dem Gußzustand.

Allen LAE472-Systemen ist im elektrochemischen Korrosionsversuch im aggressiven Medium des synthetischen Meerwassers  
5 gemein, dass sie zum einen extrem geringe Korrosionsraten aufweisen, zum anderen kinetisch nicht stabilisiert sind: Die Korrosionsraten nehmen über der Zeit zu. Dieses Charakteristikum weisen die LAE-Systeme bis maximal 4 mas% Al für die Untersuchungsdauer von 200 h nicht auf. Diese Differenz  
10 erlaubt eine Klassifizierung in beschleunigt und „nur„ korrodierende Implantatwerkstoffe, weil die hier dargestellten Korrosionsraten in vivo proportional größer ausfallen.

Die Übertragung der Deckschichtbildung unter Beteiligung  
15 von Seltenerden, hier Ce, führte auf die empirische Untersuchung des Korrosionswiderstandes von Mg-Y-SE- (WE)-Legierungen als Implantatwerkstoff in-vivo. Die Ergebnisse bestätigten auch hier den korrosionshemmenden Effekt von Ce, wobei diese Legierungen eine höherer Festigkeit und ge-  
20 ringere Duktilität aufweisen. Auf Grund der unkritischen Konstitution der Zweistoffsysteme kann nach den Regeln der Metallurgie und Metallphysik abgeleitet werden, dass eine weitere Erhöhung des Seltenerden-Anteils den Korrosionswiderstand weiter erhöht.

25

### Patentansprüche

1. Medizinisches Implantat für den menschlichen und tierischen Körper, das zumindest teilweise aus einer Magnesiumlegierung besteht, die Anteile von Seltenerdmetallen und Lithium enthält.  
5
2. Medizinisches Implantat nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Magnesiumlegierung Lithium in einem Anteil von 0,01 bis 7 mas%,  
10 Aluminium in einem Anteil von 0,01 bis 16 mas% und Seltenerdmetalle in einem Anteil von 0,01 bis 8 mas% enthält.
3. Medizinisches Implantat nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß als Seltenerdmetalle Cer  
15 und/oder Neodym und/oder Praseodym Verwendung finden.
4. Medizinisches Implantat nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Magnesiumlegierung  
20 Yttrium in einem Anteil von 0,01 bis 7 mas% enthält.
5. Medizinisches Implantat nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Magnesiumlegierung gemäß der Formel  $MgLi_4Al_4SE_2$  mas% zusammengesetzt ist,  
25 wobei SE ein Seltenerdmetall ist.

6. Medizinisches Implantat nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Magnesiumlegierung gemäß der Formel  $\text{MgY}_4\text{SE}_3\text{Li}_{2,4}$  mas% zusammengesetzt ist, wobei SE ein Seltenerdmetall ist.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 02/06375

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 7 A61L27/04 A61L27/58

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 A61L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 99 03515 A (HAUSDORF GERD ;MEYER JOERG (DE); HEUBLEIN BERND (DE)) 28 January 1999 (1999-01-28) page 5 claims 1,8,10	1-6
A	DE 20 10 841 A (DANNOEHL W) 23 September 1971 (1971-09-23) page 1 page 3, paragraphs 1,2 page 4, paragraph 2 claim 2	1-4
A	EP 0 719 870 A (SAMSUNG DISPLAY DEVICES CO LTD) 3 July 1996 (1996-07-03) column 1, line 22-45 claim 1	1,3

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents:

\*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

\*E\* earlier document but published on or after the international filing date

\*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

\*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

\*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

\*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

\*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

\*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

\*8\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

6 September 2002

Date of mailing of the international search report

13/09/2002

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Böhm, I

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 02/06375

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 765 947 A (SANTOKU METAL IND) 2 April 1997 (1997-04-02) claim 1	1,3
A	DE 197 31 021 A (MEYER JOERG) 21 January 1999 (1999-01-21) column 2, line 30-63 column 3, line 34-47 claim 4	1
A	US 4 126 242 A (YAJIMA SEISHI ET AL) 21 November 1978 (1978-11-21) column 1, line 34-68 claim 1	1,3,4

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1982)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 02/06375

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9903515	A	28-01-1999	DE 19731021 A1	21-01-1999
			AU 9154198 A	10-02-1999
			WO 9903515 A2	28-01-1999
			EP 0923389 A2	23-06-1999
			JP 2001511049 T	07-08-2001
			US 2002004060 A1	10-01-2002
DE 2010841	A	23-09-1971	DE 2010841 A1	23-09-1971
			AT 320999 B	10-03-1975
			AT 331053 B	10-08-1976
			AT 579673 A	15-10-1975
			FR 2084320 A5	17-12-1971
			GB 1354363 A	05-06-1974
			GB 1354873 A	05-06-1974
			JP 55022544 B	17-06-1980
			NO 134561 B	26-07-1976
			NO 131513 B	03-03-1975
			SU 505344 A3	28-02-1976
EP 0719870	A	03-07-1996	CN 1128412 A ,B	07-08-1996
			DE 69516383 D1	25-05-2000
			DE 69516383 T2	21-09-2000
			EP 0719870 A1	03-07-1996
			HU 73269 A2	29-07-1996
			JP 9118941 A	06-05-1997
			RU 2110365 C1	10-05-1998
			US 5679130 A	21-10-1997
EP 0765947	A	02-04-1997	AT 207132 T	15-11-2001
			DE 69615976 D1	22-11-2001
			DE 69615976 T2	04-04-2002
			EP 0765947 A1	02-04-1997
			KR 216305 B1	16-08-1999
			US 5817222 A	06-10-1998
			CN 1149891 A ,B	14-05-1997
			WO 9631633 A1	10-10-1996
DE 19731021	A	21-01-1999	DE 19731021 A1	21-01-1999
			AU 9154198 A	10-02-1999
			WO 9903515 A2	28-01-1999
			EP 0923389 A2	23-06-1999
			JP 2001511049 T	07-08-2001
			US 2002004060 A1	10-01-2002
US 4126242	A	21-11-1978	JP 1146066 C	12-05-1983
			JP 51134303 A	20-11-1976
			JP 57045817 B	30-09-1982
			JP 1103577 C	16-07-1982
			JP 51010109 A	27-01-1976
			JP 56052105 B	10-12-1981
			DE 2531406 A1	29-01-1976
			FR 2278781 A1	13-02-1976
			GB 1514230 A	14-06-1978

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In nationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06375

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 7 A61L27/04 A61L27/58

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 A61L

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 99 03515 A (HAUSDORF GERD ;MEYER JOERG (DE); HEUBLEIN BERND (DE)) 28. Januar 1999 (1999-01-28) Seite 5 Ansprüche 1,8,10	1-6
A	DE 20 10 841 A (DANNOEHL W) 23. September 1971 (1971-09-23) Seite 1 Seite 3, Absätze 1,2 Seite 4, Absatz 2 Anspruch 2	1-4
A	EP 0 719 870 A (SAMSUNG DISPLAY DEVICES CO LTD) 3. Juli 1996 (1996-07-03) Spalte 1, Zeile 22-45 Anspruch 1	1,3



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*&amp;\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

6. September 2002

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

13/09/2002

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Böhm, I

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06375

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 765 947 A (SANTOKU METAL IND) 2. April 1997 (1997-04-02) Anspruch 1 ----	1,3
A	DE 197 31 021 A (MEYER JOERG) 21. Januar 1999 (1999-01-21) Spalte 2, Zeile 30-63 Spalte 3, Zeile 34-47 Anspruch 4 ----	1
A	US 4 126 242 A (YAJIMA SEISHI ET AL) 21. November 1978 (1978-11-21) Spalte 1, Zeile 34-68 Anspruch 1 -----	1,3,4

Formblatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 2) (Juli 1992)



## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

nales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06375

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9903515	A	28-01-1999	DE 19731021 A1	21-01-1999
			AU 9154198 A	10-02-1999
			WO 9903515 A2	28-01-1999
			EP 0923389 A2	23-06-1999
			JP 2001511049 T	07-08-2001
			US 2002004060 A1	10-01-2002
DE 2010841	A	23-09-1971	DE 2010841 A1	23-09-1971
			AT 320999 B	10-03-1975
			AT 331053 B	10-08-1976
			AT 579673 A	15-10-1975
			FR 2084320 A5	17-12-1971
			GB 1354363 A	05-06-1974
			GB 1354873 A	05-06-1974
			JP 55022544 B	17-06-1980
			NO 134561 B	26-07-1976
			NO 131513 B	03-03-1975
			SU 505344 A3	28-02-1976
EP 0719870	A	03-07-1996	CN 1128412 A , B	07-08-1996
			DE 69516383 D1	25-05-2000
			DE 69516383 T2	21-09-2000
			EP 0719870 A1	03-07-1996
			HU 73269 A2	29-07-1996
			JP 9118941 A	06-05-1997
			RU 2110365 C1	10-05-1998
			US 5679130 A	21-10-1997
EP 0765947	A	02-04-1997	AT 207132 T	15-11-2001
			DE 69615976 D1	22-11-2001
			DE 69615976 T2	04-04-2002
			EP 0765947 A1	02-04-1997
			KR 216305 B1	16-08-1999
			US 5817222 A	06-10-1998
			CN 1149891 A , B	14-05-1997
			WO 9631633 A1	10-10-1996
DE 19731021	A	21-01-1999	DE 19731021 A1	21-01-1999
			AU 9154198 A	10-02-1999
			WO 9903515 A2	28-01-1999
			EP 0923389 A2	23-06-1999
			JP 2001511049 T	07-08-2001
			US 2002004060 A1	10-01-2002
US 4126242	A	21-11-1978	JP 1146066 C	12-05-1983
			JP 51134303 A	20-11-1976
			JP 57045817 B	30-09-1982
			JP 1103577 C	16-07-1982
			JP 51010109 A	27-01-1976
			JP 56052105 B	10-12-1981
			DE 2531406 A1	29-01-1976
			FR 2278781 A1	13-02-1976
			GB 1514230 A	14-06-1978

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**